

**ОДЕСЬКА НАЦІОНАЛЬНА АКАДЕМІЯ
ХАРЧОВИХ ТЕХНОЛОГІЙ**

ЗБІРНИК ПРАЦЬ

**VI МІЖНАРОДНОЇ НАУКОВО-ПРАКТИЧНОЇ
КОНФЕРЕНЦІЇ**

**«ІННОВАЦІЙНІ
ЕНЕРГОТЕХНОЛОГІЇ»**



ОДЕСА
2017

УДК 663 / 664

Публікуються доповіді, представлені на VI Міжнародній науково-практичній конференції «Інноваційні енерготехнології» (4 – 8 вересня 2017 р.) і присвячені актуальним проблемам підвищення енергоефективності в сфері АПК, харчових та хімічних виробництвах, розробки та впровадження ресурсо-та енергоефективних технологій та обладнання, альтернативних джерел енергії.

Редакційна колегія:

доктор техн. наук, професор

О.Г. Бурдо
Ю.О. Левтринська
Е.Ю. Ананійчук
О.В. Катасонов

Одеська національна академія харчових
технологій, 2017 р.

МІЖНАРОДНИЙ НАУКОВИЙ ОРГКОМІТЕТ

Єгоров
Богдан Вікторович
Бурдо
Олег Григорович
Атаманюк
Володимир Михайлович
Васильєв
Леонард Леонідович
Гавва
Олександр Миколайович
Гумницький
Ярослав Михайлович
Долинський
Анатолій Андрійович
Зав'ялов
Владимир Леонідович
Керш
Владимир Яковлевич
Колтун
Павло Семенович
Корнісенко
Ярослав Микитович
Малежик
Іван Федорович
Михайлів
Валерій Михайлович
Паламарчук
Ігор Павлович
Снежкін
Юрій Федорович
Сорока
Петро Гнатович
Тасімов
Юрій Миколайович
Товажнянський
Леонід Леонідович
Ткаченко
Станіслав Йосифович
Ульєв
Леонід Михайлович
Черевко
Олександр Іванович
Шит
Михаїл Львович

- голова, Одеська національна академія харчових технологій, ректор, д.т.н., професор
- вчений секретар, Одеська національна академія харчових технологій, д.т.н., професор
- Національний університет «Львівська політехніка», д.т.н., професор
- Інститут тепло- і масообміну ім. А.В. Ликова, Республіка Білорусь, д.т.н., професор
- Національний університет харчових технологій, д.т.н., професор
- Національний університет „Львівська політехніка”, д.т.н., професор
- Інститут технічної теплофізики, почесний директор, д.т.н., академік НАНУ
- Національний університет харчових технологій, д.т.н., професор
- Одеська державна академія будівництва та архітектури, д.т.н., професор
- Technident Pty. Ltd., Australia, Dr.
- Національний технічний університет України „Київський політехнічний інститут”, д.т.н., професор
- Національний університет харчових технологій, д.т.н., професор
- Харківський державний університет харчування та торгівлі, д.т.н., професор
- Винницький національний аграрний університет, д.т.н., професор
- Інститут технічної теплофізики, директор, д.т.н., член-кор. НАНУ
- Український державний хіміко-технологічний університет, д.т.н., почесний професор
- Віце-президент союзу наукових та інженерних організацій України
- Національний технічний університет „Харківський політехнічний інститут”, д.т.н., професор
- Вінницький національний технічний університет, г. Вінниця, д.т.н., професор
- Національний технічний університет Харківський політехнічний інститут”, д.т.н., професор
- Харківський державний університет харчування та торгівлі, ректор, д.т.н., професор
- Інститут енергетики Академії Наук Молдови, к.т.н., в.н.с.

№3. – Опубліковано за матеріалами Міжнародної науково-технічної конференції Розроблення та виробництво продуктів функціонального харчування, інноваційні технології та конструювання обладнання для перероблення сільгоспіврини, культура харчування населення України – Київ НУХТ.- 2003.- 20-21с.

7. Вітенко Т.М. Дифузійні константи процесу екстрагування валеріани при попередній кавітаційній обробці. – Дніпропетровск: «Вопросы химии и химической технологии» – 2007, – №3, 147–150с.

8. Вітенко Т.М. Інтенсифікація масообміну в системі капілярно-пористе тіло – рідина. – Дніпропетровск: «Вопросы химии и химической технологии» – 2006, – №3, 153-156 с.

9. Melichar M., Rusek V., Solich Y., Ceskosl. Farmac., 3(10), 336-341 (1954)

10. Леквишвили М. В., Балабудкин М.А. и др. Хим.-фарм. журн. – 17(3), 354-356 (1983).

11. Соснина Н.А., Миронов В.Ф., Коновалов А.И. и др. Экстрагирование пектиновых веществ амаранта в суперкавитирующем аппарате роторно-пульсационного типа. – Хранение и переработка сельхозсырья. – 1999. - №6.- 32-35с.

12. Запорожец Е.П., Богус А.М., Яхутль М.Ю. Экстрагирование пектина из растительного сырья механическим способом в кавитационном аппарате. – Вестник Российской академии сельскохозяйственных наук. – 1998. - №1.- 84-85с.

13. Дячок В.В. Математична модель процесу екстрагування із рослинної сировини. – Хімічна промисловість України – 2001. – №4. – 52-55 с.

УДК 66.063.94:045

БАЛАНСОВІ МОДЕЛІ ТА ФАЗОВІ РІВНОВАГИ ПРИ КРІОКОНЦЕНТРУВАННІ ГРАНАТОВОГО СОКУ

Бурдо А.К.¹, Давар Ростами Пур²,

Стоянова О. М.¹, Драгні О. І.¹

¹ ОНАХТ, м. Одеса, Україна ² DRP Group, Тегеран, Іран

BALANCE MODELS AND PHASE EQUILIBRIUMS AT CRYOCONCENTRATION OF POMEGRANATE JUICE

Burdo A.K.¹, Davar Rostami Pur²,

Stoyanova A. M.¹, Dragani O. I.¹

¹ONATH

² DRP Group, Tehran, Iran

Анотація. Робота присвячена дослідженню статичних моделей апаратів блокового виморожування. Дано методика розрахунку балансових моделей процесів кристалізації та сепарування блоку льоду. Наведена методика експериментального дослідження умов фазової рівноваги при кріоконцентруванні гранатового соку. В результаті отримано кріоскопічну лінію для гранатового соку в діапазоні концентрацій сухих речовин 3 – 50%.

Abstract. The work is devoted to the research of static models of block freezing devices. This methodology for calculating the balance models of crystallization processes and separation of the ice block is given. The method of experimental study of the conditions of the phase equilibrium in the cryoconcentration of pomegranate juice is given. As a result, a cryoscopic line for pomegranate juice was obtained in the range of concentrations of dry matter of 3 - 50%.

Ключові слова: кріоконцентрування, балансові моделі, блокове виморожування, кріоскопічна лінія, гранатовий сік.

Key words: cryoconcentration, balance models, block freezing, cryoscopic line, pomegranate juice.

Вступ. На ринках харчових продуктів зростає попит на різноманітні соки. Крім соків прямого віджимання збільшується сектор відновлювальних соків. Такі соки виготовляють із концентрованих шляхом додавання до них питної води. Виробників концентрований сік приваблює тим, що він довго зберігає свій харчовий потенціал, потребує менших об'ємів при зберіганні та зменшує витрати при транспортуванні.

Аналіз літературних джерел та формулювання мети дослідження. Свіжовичавлений сік граната є одним з найцінніших продуктів харчування, а його біологічна активність набагато вище, ніж у багатьох інших плодових і ягідних соків. В його складі багато органічних кислот, і найбільше лимонної - тому гранатовий сік має такий виражений, характерний смак; є амінокислоти, замінні і незамінні, водорозчинні поліфеноли і вітаміни, з яких найбільше аскорбінової кислоти і вітамінів групи В, потім А, Е, РР; є також фолацин - природна форма фолієвої кислоти. Крім того, є і мікроелементи: фосфор, кальцій, магній, калій, залізо, натрій; дубильні і пектинові речовини. Калію в гранатовому соку більше, ніж в будь-якому іншому фруктовому соку [1].

Гранатовий сік засвоюється дуже легко, і в ньому зберігаються всі корисні речовини, присутні в цілому гранаті. Смак у гранатового соку теж незвичайний, злегка терпкий, але освіжаючий і приемний. Поліфеноли, що містяться в свіжовичавленому соку граната, мають виражену антиоксидантну активність [2]. Коли мова заходить про захист від вільних радикалів, то зазвичай згадують червоне виноградне вино, зелений чай, журавлину і лохину, але, виявляється, гранатовий сік в цьому відношенні більш активний.

Концентрат - це згущена форма фруктового соку, отримана методом випаровування або заморозки [3]. Далі методом відновлення з концентрату отримують фруктовий сік, який не втрачає своїх корисних якостей і зберігає в своєму складі вітаміни. Але, для цього необхідно удосконалювати технології концентрування соків [4].

Таблиця 1. Амінокислотний склад граната [5]

Амінокислоти	Під час варіння				Після 4-місячного зберігання при температурі 0-2 °C							
	Природний сорт		Новий сорт		При зберіганні дистилірованої води (США) – контроль				При консервованій гарячій квасці (МЛС) – новий			
	Сік	Коктейль	Сік	Коктейль	Сік	Коктейль	Сік	Коктейль	Сік	Коктейль	Сік	Коктейль
Цистein-піксамін	296	359	264	394	1%	2423	103	775	229	3380	212	14%
Лизін	138	140	144	140	3%	448	57	536	111	956	110	1083
Гістидин	208	291	287	264	2%	2721	178	2301	112	1211	241	1092
Аргінін	452	201	362	2045	5%	361	52	484	96	687	109	714
Аспартовкова кислота	526	622	515	619	9%	2236	490	2182	566	2682	548	2983
Сорбін	401	171	412	1241	216	3440	218	2005	489	4241	412	4298
Гідро	642	492	628	4118	9%	362	577	4734	658	1760	644	1348
Сланчево-кисла кислота	509	880	522	5582	568	2011	383	2498	814	2599	702	1806
Тропонін	307	3031	411	3985	3%	1886	217	1944	181	2786	280	2804
Лізін	452	3921	247	3834	192	1370	188	1356	128	5103	223	5032
Тирозин	342	109	360	101	1%	228	106	311	176	383	204	173
Метионін	-	2511	-	2572	-	209	-	341	-	687	-	699
Іsole	613	1140	608	1238	114	851	112	828	408	1820	400	1938
Фенілаланин	456	724	474	7013	94	7832	482	7710	570	8672	578	8644
Лейцин	647	6953	627	6822	331	6273	284	6330	178	6442	381	6394
Сума амінокислот	6541	94616	6080	59161	1629	13421	3757	17719	3179	48462	3175	42237
Незамінні амінокислоти	2913	2754	308	27259	229	20624	1392	20778	2069	25363	2136	24748
Незамінні від суми АК, %	48,23	59,42	49,63	49,42	18,83	38,22	37,08	33,70	39,95	32,21	41,30	38,60
Потeri сумарного содергства АК, %					19,37	15,14	31,00	11,60	14,27	11,27	14,64	23,41
Потeri незамінних АК, %					55,1	55,11	53,72	51,04	58,97	51,12	58,99	4,21

Метою роботи було отримання статичних моделей і фазової рівноваги при виробництві висококонцентрованого гранатового соку за технологією блокового виморожування. Робота проводилася в лабораторіях кафедри процесів, обладнання та енергетичного менеджменту.

Результати дослідження

Першим етапом роботи є визначення статичних моделей процесу кріоконцентрування соку, до яких відносяться балансові моделі та термодинамічні моделі фазової рівноваги в системі «розчин - лід» [6]. Для апаратів блокового виморожування [7] балансові моделі мають визначати співвідношення матеріальних балансів процесів кристалізації та сепарування та рівняння теплового балансу.

Розглянемо балансові моделі процесу блокового виморожування. На вхід до кристалізатора подається сік з початковою концентрацією Xn та масовим розходом Gn (рис.1).

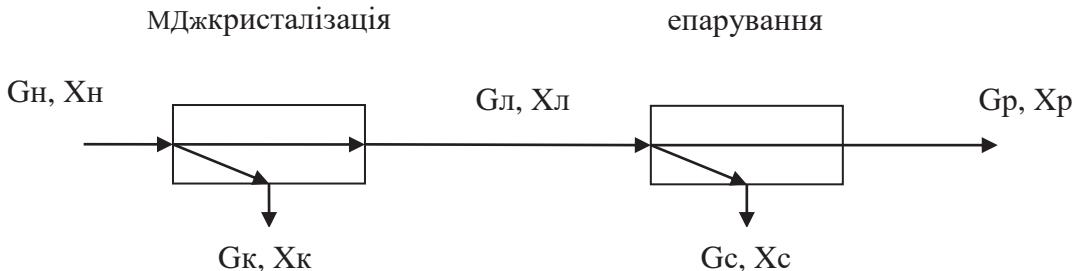


Рис.1 – Схема матеріальних потоків

Із концентратору виходить розчин з концентрацією X_k та масовим розходом G_k та лід, витрати якого G_l . В порах льоду є розчин, концентрація якого X_l . Після сепарування відділяються стоки, із розходом G_c та концентрацією X_c . Розплав льоду має параметри: G_p , X_p . На практиці легко вимірюються параметри: G_h , X_h , G_k , X_k , G_c , X_c . Інші параметри визначаються із системи рівнянь.

Для процесу кристалізації:

$$\left. \begin{array}{l} G_k + G_l = G_h \\ G_k X_k + G_l X_l = G_h X_h \end{array} \right\} \quad (1)$$

Із першого рівняння в (1) находиться G_l , яке підставляється у друге рівняння системи (1). Після спрощень визначається вміст сухих речовин в блоці льоду:

$$X_l = \frac{G_h X_h - G_k X_k}{G_h - G_k} \quad (2)$$

Для процесу сепарування:

$$\left. \begin{array}{l} G_c + G_p = G_l \\ G_c X_c + G_p X_p = G_l X_l \end{array} \right\} \quad (3)$$

Значення G_l та X_l отримано із розрахунків кристалізатора. Analogічно (2) визначаються втрати концентрату із розплавом льоду:

$$X_p = \frac{G_l X_l - G_c X_c}{G_l - G_c} \quad (4)$$

Концентрація сухих речовин гранатового соку вимірювалась за допомогою TDS метра. Принцип дії TDS-метра (total dissolved solids) досить простий і заснований на прямій залежності електропровідності розчину (сили струму між електродами приладу) від кількості розчинених у воді сполук. TDS-метр показує результат на екрані рідкокристалічного дисплея в одиницях виміру mS.

Тарировка TDS-метра проводилась за традиційною методикою шляхом висушування розчину в сушильній камері до постійної ваги. Для зважування блюкс та визначення концентрації за допомогою сушіння використовувались ваги RADWAG AS 220 / C, які мають дискретність - 0,0001 г.

Графік залежності показань TDS-метру і показань отриманих експериментальним шляхом – сушінням до постійної ваги – наведено на рис.2.

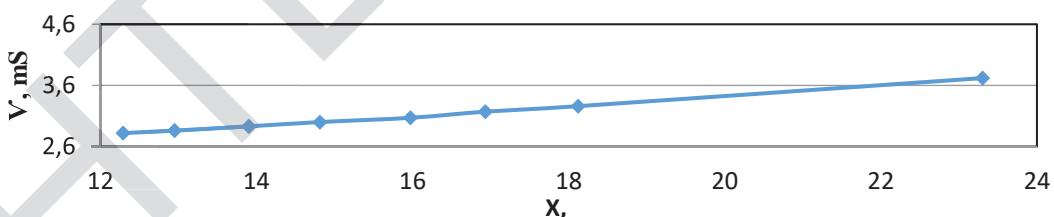


Рис.2. Графік залежності показань TDS-метру від концентрації гранатового соку

Умови термодинамічної рівноваги системи «гранатовий сік - лід» мають визначатися по значенням кріоскопічних температур. В доступних літературних джерелах такі залежності не знайдено, тому проведено експериментальні дослідження.

Відомо, що процес утворення твердої фази характеризується ізотермічністю для розчинів з низькою концентрацією наведених компонентів або стрибком температури в об'ємі для насичених розчинів [5]. Фіксація цього стрибка і передбачається в стенді для визначення кріоскопічних температур (рис.3).

Основним елементом стенду є кріостат. Це металевий блок з матеріалу з високим коефіцієнтом теплопровідності і сумісного з досліджуваним продуктом. У блоці висвердлюється відкрита гільза, в яку заливають продукт.

По центру гільзи розташовується датчик, який центрується спеціальною фіксуючою шайбою, яка виготовлена з тонкого нетеплопровідного матеріалу. Датчик заводиться в герметичний металевий капіляр і підключається до планшета або комп'ютера, де попередньо встановлена програма для фіксування даних.

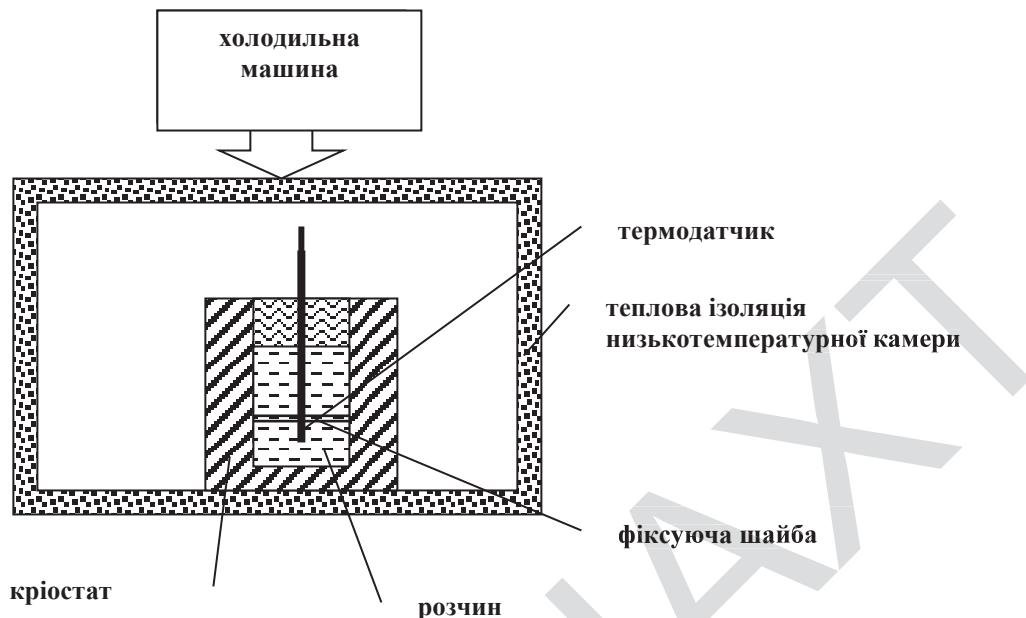


Рис.3. Схема стенду для визначення кріоскопічних температур

Методика експериментальних досліджень заснована на процесі регулярного відведення енергії від деякого об'єму рідини. Послідовно реєструються температури рідкої фази, встановлюється найменша температура гідратної фази, фіксується скачок температури, рівень температур, при якому відбувається фазовий перехід, і температурний режим переохолодження твердої фази. Якісний вид експериментальної кривої наведено на (рис.4.).

Важливо при проведенні досліду встановити мінімальну температуру гідратного стану (точка 2), після якої чітко виміряти температури процесу 3 - 4. Саме при цих температурах і відбувається утворення твердої фази. Рівень цих температур, тривалість процесу 3 - 4 залежать від концентрації розчину. Отже, експериментальний стенд повинен забезпечити організації цих процесів і коректне вимірювання температури.

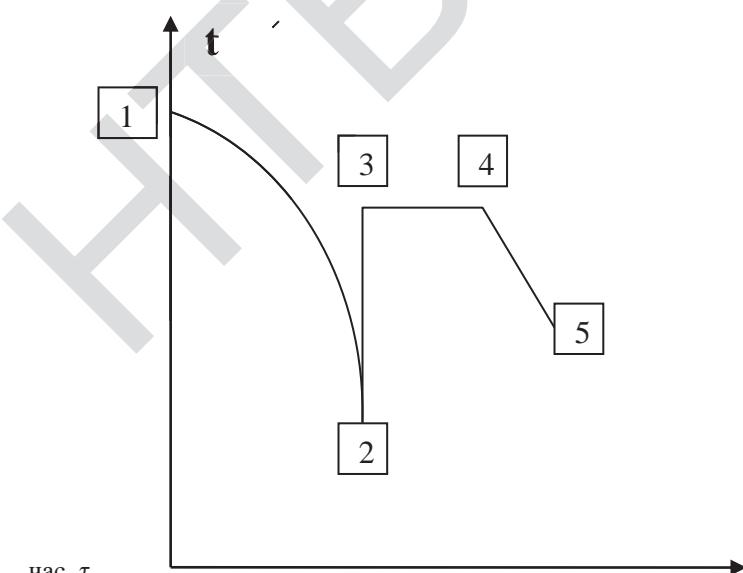


Рис.4. Типова крива кріоскопічного досліду

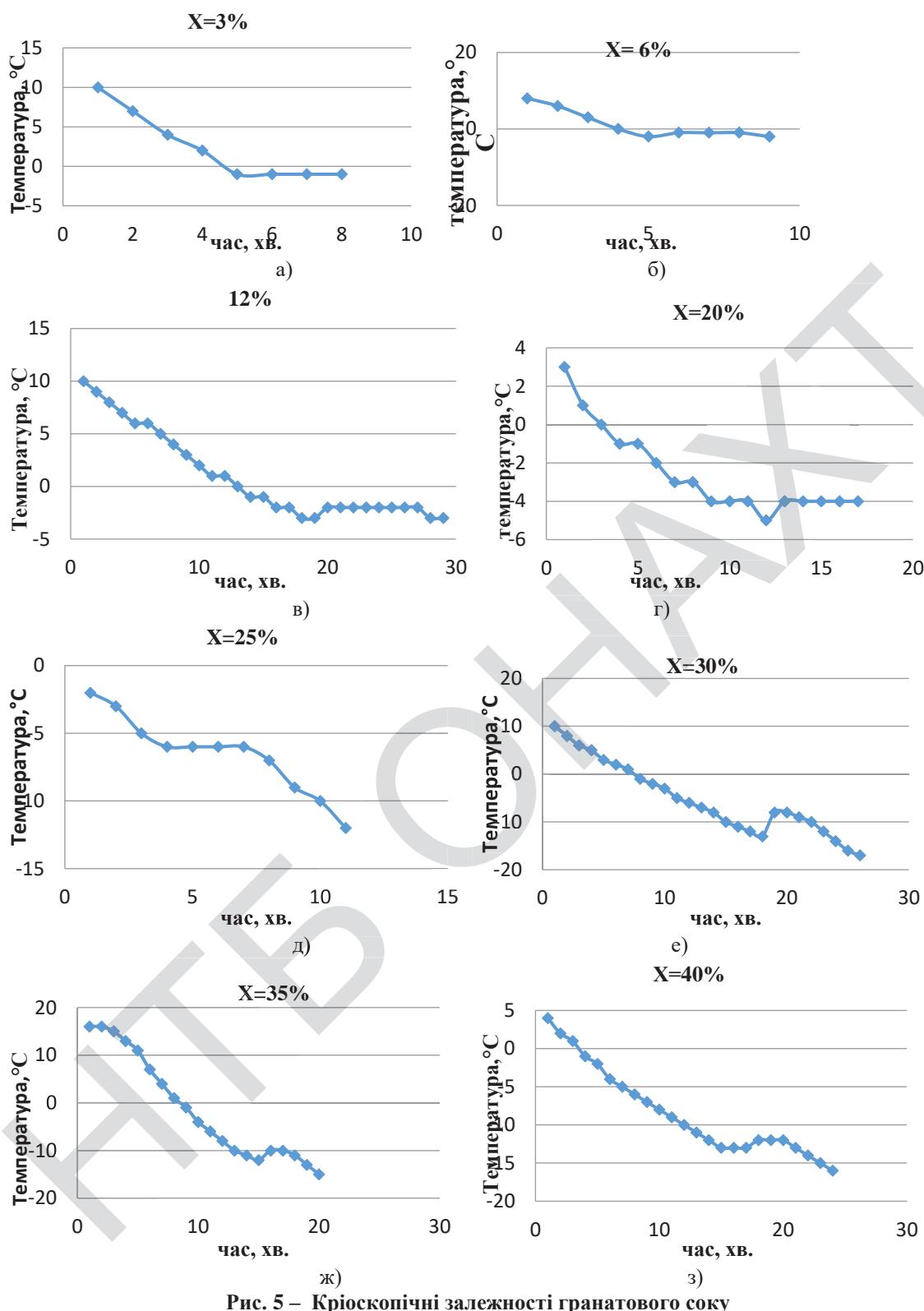


Рис. 5 – Кріоскопічні залежності гранатового соку

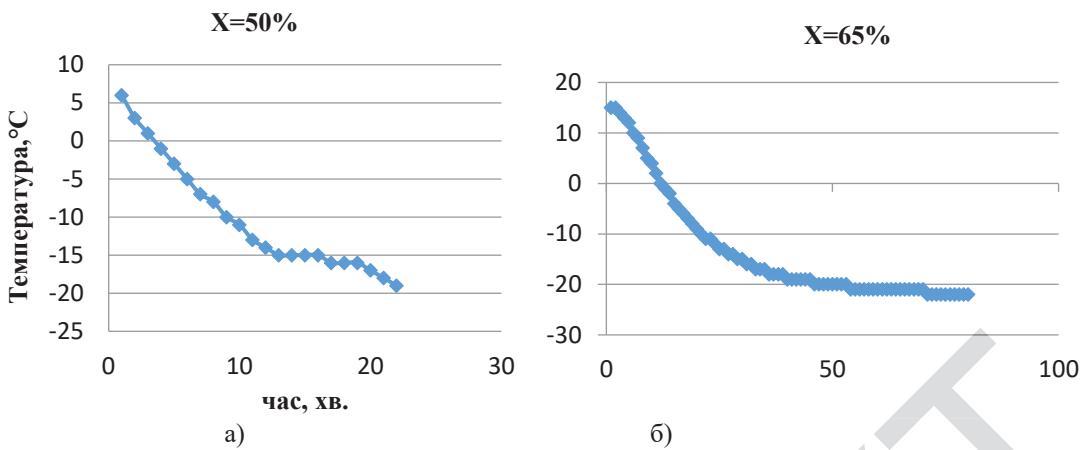


Рис. 6 – Кріоскопічні залежності висококонцентрованого гранатового соку

Осередок кріостату виготовлено з теплопровідного металу, він має форму циліндра із стінками завтовшки 40мм. Така конструкція сприяє згладжування флюктуацій температур всередині об'єму рідини. Для проведення дослідження фазової рівноваги готувалися розчини гранатового соку з певною масовою концентрацією. У робочу зону осередку відбирали пробу розчину в кількості 2 см³ і розміщували в ній датчик так, щоб він знаходився в середині об'єму рідини (рис.3). Точність вимірювання кріоскопічних температур була не нижче 0,1 °C. Надійна теплова ізоляція камери, де розташовано кріостат, забезпечує рівень температур в осередку до мінус 25 °C.

Методика експериментальних досліджень, заснована на процесі регулярного відведення енергії від продукту. Програма кріоскопічних досліджень включала визначення значень кріоскопічних температур для концентрацій гранатового соку $X = (3; 6; 12; 16; 20; 25; 30; 35; 38; 40; 45; 50; 65)\%$.

За результатами дослідів експериментальних досліджень побудовані графічні залежності впливу концентрації на характер процесів охолодження розчинів, утворення льоду і його переохолодження. Лінія постійної температури і відповідала значенням кріоскопічної температури. Деякі графічні залежності наведені на (рис. 5, 6).

Для розчину з концентрацією $X = 65\%$ кріоскопічну температуру визначити складно (рис.7, б).

Середні значення температур процесів льдоутворення використані для побудови узагальненої залежності цих температур від концентрації розчину. Сукупність цих точок і становить кріоскопічні криву (рис.7).

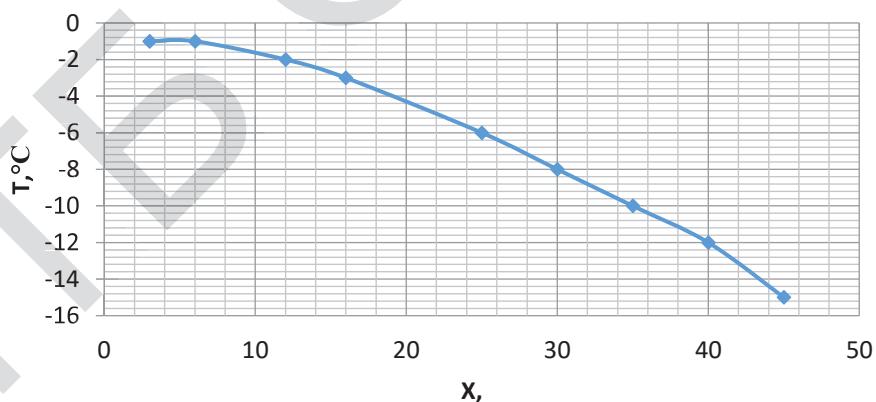


Рис.7 – Кріоскопічна крива гранатового соку

Отримана залежність необхідна для визначення рушійної сили процесу кристалізації при виморожуванні гранатового соку і для розрахунку коефіцієнтів массопереносу.

Висновки. Сумісне розв'язання балансових моделей процесів кристалізації та сепарування в апаратах блокового виморожування дозволяє визначати концентрації сухих речовин в блоці льоду при вимірюванні концентрації та об'ємів рідких фаз. Характер кріоскопічної лінії свідчить, що гранатовий сік є перспективним для концентрування методом виморожування і доцільно проводити подальші дослідження кінетики його кріоконцентрування.

Література

1. F. Khajehei, M. Niakousari, M. H. Eskandari, M. Sarshar. Production of Pomegranate juice concentrate by complete block cryoconcentration process // Journal of Food Process Engineering, 2015, Vol. 38, Issue 5, pp. 488-498.
2. A. Aloqbi, U. Omar, M. Yousr, M. Grace, M. A. Lila, N. Howell. Antioxidant activity of pomegranate juice and punicalagin // Scientific Research Publishing. Natural Science, 2016, 8, pp. 235-246.
3. S. Chantasiriwan. Simulation of quadruple-effect evaporator with vapor bleeding used for juice heating // International Journal of Food Engineering 2016, Vol. 2, No. 1, pp. 36-41.
4. Manal A. Sorour. Optimization of multiple effect evaporators designed for fruit juice concentrate // American Journal of Energy Engineering, 2015, pp. 6-11.
5. Самсонова А.Н., Ушева В.Б. Фруктовые и овощные соки – М. Агропромиздат. – 1990. – 287с.
6. Бурдо О.Г. Холодильные технологии в системе АПК – Одесса: Полиграф. – 2009. – 288с.
7. Бурдо О.Г., Миличук С.И., Мордынский В.П., Харенко Д.А. Техника блочного вымораживания – Одесса: Полиграф. – 2011. – 294с.

УДК [637.63:66-913.2]:637.022

МАШИНА ДЛЯ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОГО ОБЕЗВОЖИВАНИЯ ПЕРА ПТИЦЫ

Всеволодов А.Н., к.т.н., доцент; Романов С.О. бакалавр ф-т ЕТОтаТД
Одесская национальная академия пищевых технологий, г. Одесса

MACHINE FOR PRELIMINARY DEHYDRATION BIRD FEATHER
Vsevolodov A.N., candidate of technical sciences, associate professor; Romanov S.O.
Bachelor of Science f-t ETEandTD
Odessa National Academy of Food Technologies, Odessa

Аннотация: В статье представлены материалы о направлениях использования не пищевых отходов при переработке птицы. Описан процесс мойки пера птицы, технологическая линия производства муки из пера птицы. Указан недостаток используемой машины для предварительного обезвоживания пера птицы. Предложена модернизированная конструкция машины.

Abstract. This article presents the materials about directions of utilization of non-food wastes after birds' stuff pro-cessing. The process of washing of feather of bird and the technological line of production of birds' feather flour are described. The disadvantages of the machine for the initial birds' feather dehydration are indicated.. The modernized machine construction is suggested.

Ключевые слова: не пищевые отходы, обезвоживание, перо, кератин, перьевая мука, производительность.

Keywords: non-food wastes, dehydration, feather, keratin, feather flour, productivity.

В Украине ПАО «Мироновский хлебопродукт» — абсолютный лидер украинского рынка курятины [2,3], а также — крупнейший экспортёр мяса птицы. «Мироновский хлебопродукт» (компания создана в 1998 году) - один из крупнейших агропромышленных комплексов Украины. В его состав входят более 20 предприятий, расположенных в Киевской, Черкасской, Днепропетровской, Донецкой, Винницкой, Ивано-Франковской, Херсонской областях. Все предприятия создают замкнутый цикл мясного производства: выращивание зерновых, изготовление комбикормов, выращивание родительского поголовья скота, производство и переработка мяса КРС, МРС, свиней и птицы. Общая мощность трех птицефабрик компании, занимающихся производством мяса бройлеров, составляет около 1,38 млн. птиц в неделю. Эти фабрики обслуживаются двумя племенными фермами (включающими мощности по производству инкубационных яиц), двумя комбикормовыми заводами (с общей годовой мощностью около 700 тыс.т).

Убой птицы [1] осуществляют в специализированных убойных предприятиях или в убойных цехах птицеводческих предприятий с применением таких технологий промышленной переработки птицы после убоя:

- полупотрошение;
- потрошение;

ІННОВАЦІЙНІ ЕНЕРГОТЕХНОЛОГІЇ ХАРЧОВИХ ВИРОБНИЦТВ

СПОСОБИ ІНТЕНСИФІКАЦІЇ ВОЛОГОВИДАЛЕННЯ ПРИ ЗНЕВОДНЕННІ ПЛОДООВОЧЕВОЇ СИРОВИНІ	182
Снєжкін Ю.Ф., Гусарова О.В., Шапар Р.О. ЕНЕРГОЕФФЕКТИВНОЕ ПРОИЗВОДСТВО ФИТОЭСТРОГЕННЫХ РАСТИТЕЛЬНЫХ ПОРОШКОВ	
Петрова Ж. А., Слободянюк Е. С. СВЯЗЫВАНИЕ ИОНОВ ТЯЖЕЛЫХ МЕТАЛЛОВ ФУНКЦИОНАЛЬНЫМИ ПРЕБИОТИЧЕСКИМИ ПОРОШКАМИ	186
Петрова Ж. О. ЕНЕРГОЕФФЕКТИВНЕ ОБЛАДНАННЯ ДЛЯ ОТРИМАННЯ РОСЛИННИХ ЕКСТРАКТІВ	192
Гоженко Л. П., Коник А. В., Радченко Н. Л., Целень Б. Я., Недбайло А. Є. ПРОИЗВОДСТВЕННЫЕ ИСПЫТАНИЯ МАКЕТА МИКРОВОЛНОВОГО ПРОТИВОТОЧНОГО ЕКСТРАКТОРА КОФЕ	195
Левтринська Ю.О., Терзиев С.Г. ДОСЛДЖЕННЯ ВПЛИВУ ЕФЕКТІВ ГІДРОДИНАМІЧНОЇ КАВІТАЦІЇ НА ЕЛЕКТРОХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ВОДИ	200
Авдєєва Л. Ю., Макаренко А. А. ВПЛИВ КОНСТРУКТИВНИХ ТА ГІДРОДИНАМІЧНИХ ПАРАМЕТРІВ АЕРАЦІЙНО-ОКИСНЮВАЛЬНОЇ УСТАНОВКИ РОТОРНОГО ТИПУ НА ПРОЦЕС ЗНЕЗАЛІЗНЕННЯ ПИТНОЇ ВОДИ	209
Ободович О.М., Сидоренко В. В. ВИКОРИСТАННЯ ПОПЕРЕДНЬОГО БЛАНШУВАННЯ СИРОВИНІ В ПРОЦЕСІ ЕКСТРАГУВАННЯ	211
Чорний В. М., Прищепа Ю. Ю., Лапіна Н. В., Мисюра Т. Г., Попова Н. В. ДОСЛДЖЕННЯ ПРОЦЕСУ НАСТОЮВАННЯ ПЛОДІВ КИЗИЛУ	215
Степанчук М.С., Лапіна Н.В., Чорний В.М., Мисюра Т.Г., Попова Н.В. ДОСЛДЖЕННЯ ПРОЦЕСУ НАСТОЮВАННЯ ПЛОДІВ ЖУРАВЛИНИ	219
Бараловська О. В., Прищепа Ю. Ю., Чорний В. М., Мисюра Т. Г., Попова Н. В. КІНЕТИКА СУШІННЯ НАСІННЯ СОНЯШНИКУ ТА СОЇ В ЕЛЕКТРОМАГНІТНОМУ ПОЛІ	223
Бандура В.М., Маренченко О. І., Пилипенко Є. О., Катасонов О. В. СУШАРКИ НАСТУПНОГО ПОКОЛІННЯ	226
Яровий І.І., Катасонов О.В. ЕКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ ИССЛЕДОВАНИЯ ТЕПЛООБМЕНА ПРИ КИПЕНИИ ПИЩЕВЫХ РАСТВОРОВ	232
Зыков А.В., Резниченко Д.Н., Безбах И.В. БАЛАНСОВІ, ЕНЕРГЕТИЧНІ, КІНЕТИЧНІ ТА ФАЗОВІ МОДЕЛІ ПРОЦЕСІВ ВИМОРОЖУВАННЯ СОКІВ	242
Бурдо О.Г., Мординський В.П., Давар Ростами Пур СТАН ТА ПЕРСПЕКТИВИ РОЗВИТКУ КОНСТРУКТИВНОЇ ТА ТЕХНОЛОГІЧНОЇ РЕАЛІЗАЦІЇ КОНВЕЄРНИХ ВІБРАЦІЙНИХ СУШАРОК ПРИ ОБРОБЦІ СИПКОЇ СИРОВИНІ	244
Паламарчук І. П. МАСООБМІН ПРИ ЕКСТРАГУВАННІ КАВИ АКТИВОВАНИМ ЕКСТРАГЕНТОМ	250
Вітенко Т.М., Городиський Н.І. БАЛАНСОВІ МОДЕЛІ ТА ФАЗОВІ РІВНОВАГИ ПРИ КРІОКОНЦЕНТРУВАННІ ГРАНАТОВОГО СОКУ	254
Бурдо А.К., Давар Ростами Пур, Стоянова О. М., Драгні О. І. МАШИНА ДЛЯ ПРЕДВАРИТЕЛЬНОГО ОБЕЗВОЖИВАНИЯ ПЕРА ПТИЦЫ	260
Всеволодов А.Н., Романов С.О. ЕНЕРГОЕФФЕКТИВНАЯ ВАКУУМНАЯ СУШИЛКА	266
Бурдо О. Г., Мордунский В. П., Светличный П. И., Ананийчук Э. Ю. ДОСЛДЖЕННЯ ПРОЦЕСУ СУШІННЯ ОДИНИЧНИХ КРАПЕЛЬ КРОХМАЛЬНОЇ ПАТОКИ ИГ-30 ЯК ОБ'ЄКТУ РОЗПИЛЮВАЛЬНОГО СУШІННЯ	270
Шаркова Н. О., Турчина Т. Я., Жукотський Е. К., Декуша Г. В., Костянтець Л. О. ИСПОЛЬЗОВАНИЕ ИННОВАЦИОННОГО ЭНЕРГОЕФФЕКТИВНОГО ОБОРУДОВАНИЯ ДЛЯ ТЕПЛОВОЙ И МЕХАНИЧЕСКОЙ ОБРАБОТКИ ПЛОДОВОГО СЫРЬЯ	275
	279